



TITLE:

物理化学文献集

AUTHOR(S):

CITATION:

物理化学文献集. 物理化学の進歩 1936, 10(1): 55-72

ISSUE DATE:

1936-02-29

URL:

<http://hdl.handle.net/2433/46037>

RIGHT:

物 理 化 学 文 献 集

(論文題目直後の括弧内数字は頁, * 印は本誌に抄録済)
(みのもの, ×印は適宜に取捨深録したる雑誌を示す.)

Ann. Physik

Heft 2, Bd. 24 (1935).×

Kirchner F. u. Lassen H., 高速電子の結晶内通過の際現れる一新干渉現象 (113).

Sleubing W. u. Redepennig W., 垂直に交叉せる電場及磁場の He 線に及ぼす影響 (161).

Fürth R. u. Zimmermann O., ブラウン運動に對する光の影響 (183).

Heft 3, Bd. 24 (1935).

Weizel W. u. Fischer H., 陰極光, 抑制水素放電の研究 (209).

Hüter W., 陰極線オツシログラフによる電解質に於ける Wien 効果の研究 (253).

Langenwalter H. W., 金屬薄膜に於ける低速陰極線の Rückdiffusion 及 Sekundärstrahlerregung (273).

Heft 4, Bd. 24 (1935).

Rosenhall G., PdAgH 合金の電気的及 X 線的研究 (297). 「失速と作用面積 (349).

Löhner H., 分子氣體中に於ける低速電子の量子的

Günther I., 霧箱による陰極線擴散の研究 (377).

Heft 5, Bd. 24 (1935).

Gailer K., 原子衝突に於ける水銀の Anregungsfunktion (421).

Kunsinen J., “瓦斯の擴散恒数の定義と補正” なる M. Trautz 及 W. Müller 兩氏の論文に就て (445).

擴散恒数の定義 (447). 「性 (485).

Fahlenbrach H., 固態及溶液中に於けるイオン反磁

Heft 6, Bd. 24 (1935).

Rostagni A., He の He⁺ に對する作用面積及荷電面積 (543).

Wannier G., 水溶液中の H⁺ 及 OH⁻ の運動性 (545).

Heft 7, Bd. 24 (1935).

Wannier G., 水溶液中の H⁺ 及 OH⁻ の運動性 (569).

Bruggeman D. A. G., 不均一物質の種々の物理恒数の計算 [I] 等方性物質よりなる混合體の透電恒数と傳導度 (636).

Ber. Dtsch. chem. Ges.

Nr. 11, Jahrg. 68 (1935).×

Endoh C., Lange F. E. M. u. Nord F. K., Kryolyse, 擴散及粒子の大きさ [III] アラビアゴムとポリアクリル酸 (2004).

Baudisch O., 硝酸アルカリの存在又は不存在に於ける鐵 (II) 酸化物水化物の熟成と光安定度 (2046).

Riesenfeld E. H. u. Müller Fr., 蔗糖の熱分解と其の觸媒的促進 (2052).

Nr. 12, Jahrg. 68 (1935).×

v. Antropoff A., Ne の原子量 (2389).

Langenbeck Wo. u. Rhiem H. C., 有機觸媒 [XI] 和硫促進 [I] (2304).

Staudinger H. u. Lohmann H., 高重合化合物 [125] 高分子ポリエチレンオキサイドの分子量測定 (2313).

Staudinger H. u. Schulz G. V., 同 [128] polymer 同族列の分子量測定 (2320).

Staudinger H., Kern K. u. Herrera J. J., 同 [128] 高分子化合物の異常分子量 (2346).

Staudinger H. u. Frost W., 同 [129] 連鎖反應としての重合 (2351). 「ける分子量の概念 (2357).

Staudinger H., 同 [130] 低級及高級分子化合物に於

Chem. Rev.

No. 1, Vol. 17 (1935).

Noyes W. A., 電子論 (1).

Fuoss R. M., 電解質溶液の性質 (27).

[反應動力學に關する論集]

Taylor H. S., 序言 (43).

Kistiakowsky G. B., 氣體—分子反應 (47).

Rice F. O., 遊離基の立場から見たる有機化合物の分解 (53).

Eyring H., 活性化複合物と絕對化學反應速度 (65).

Daniels F., 氣相及び溶液に於ける反應動力學 (79).

Liebhaufsky H. A., ハロゲン水溶液の異常溫度係數ハロゲンの變動水和による説明 (89).

- Wynne-Johns W. F. K., 酸及鹽基觸媒作用に於ける同位元素の利用 (115).
 Hammett L. P., 反應速度と平衡恒數間の關係 (125).
 No. 2, Vol. 17 (1735).
 Schmidt O., 重要な有機反應の機構 (137).
 No. 3, Vol. 17 (1935).
 Kolthoff I. M. & Moltzau D. R., 誘導沈澱と金屬硫化物の性質 (293).
 【光化學に関する論集】
 Leighton Ph. A., 序言 (393).
 Bates J. R., 相違せる源より誘導される原子と遊離基の反應速度恒數 (401). 「(409).」
 Rodebush W. H., 酸化窒素と原子狀酸素間の反應
 Dickinson R. G., 氣相と溶液に於ける光化學反應の關係 (413). 「學 (425).」
 Rollefson G. K., 非理想溶液に於ける光反應の化
 Franck J., 光合成に就て (433).

 Compt. rend.

N°14~26, Tome 201 (1935).^x

- Hun O., NaBr のイオンの總水和水點的研究 (547).
 Quintin M., 鹽化カドミウムの稀釋熱 (549).
 Veil S., セラチン中に相接する金屬間の電動力とその電池に於ける Volta 効果 (551).
 Chédin J., 無水硝酸のラマン効果 (552).
 Désirant M. et Duchesne J., 寫眞的赤外に於ける硫黃の新發光スペクトル (597).
 Cauchois Y., 白金の發光スペクトルに関する新測定と比較觀察 (598).
 Valensi G., 金屬線酸化的動力學 (602).
 Bobtelsky M. et Bobtelsky-Chajkin L., マンガン及銅鹽の混合物の存在に於ける H_2O_2 の接觸的分解 (604).
 Freymann M. et Rumpf P., アミン及アミドの赤外附近に於ける吸收スペクトル, 兩性イオンの研究に dissimulation 現象の應用, 近接基の影響 (606).
 Timmermans J. et Poppe G., 負の飽和曲線を持つ系に於ける有濃液體と重水との相互溶解 (608).
 Sauvageot M. et Rousseau E., Ni-鋼の轉移點 (611).
 Trombe F., Curie 點下に於ける金屬ガドリニウムの常磁性 (652). 「化合物の吸收スペクトル (654).」
 Bloch L., Bloch F. et Choong Shin-Piaw, 無水 Se 化

- Kunzl V., X 線分光寫眞に於ける focalisation の新方法 (656).
 Grivet-Meyer T., 陽核に中性子が衝突する際の著しき "gamma" 放射の缺除 (658).
 Boullion F. et Hun O., $NaNO_3$ のイオンの總水和水點的測定 (660).
 Bobtelsky M. et Cohen R., HCl 溶液中に於ける三價鹽化マンガン生成條件及複鹽觸媒の存在に於ける分解 (662).
 Dalmon R., Chédin J. et Brissaud L., 無水硝酸による纖維素の硝化 (664).
 Williams A.-T., 金屬及有機膠質溶液の吸收スペクトルと金屬薄膜の吸收 (665). 「ル (667).」
 Bauer E. et Magat M., 液態重水のラマンスペクトル
 Rohmer R., $H_2O-H_2SO_4-NiSO_4$ 系 (672).
 Herman L. et Herman R., 紫外部に於ける酸素の吸收 (714).
 Ny Tsi-Ze et Weng Wen-Po., Na 吸收スペクトル上に電場の影響 (716).
 Preiswerk P. et von Halban jun. H., 中性子により生ずる二三の放射性元素 (722).
 Chédin J., 硫酸 $Oléum$ のラマン効果 (724).
 Don-Hénault O. et Decroly C., 酸化亞鉛の熱還元に於ける亞鉛蒸氣濃度の直接測定 (726).
 Prettre M., 酸水素混合物の連続反應機構 (728).
 Vellinger E. et Herrenscheidt J. D., 鑛油溶解の臨界溫度 (780).
 Châtelet M. et Kertész F., Co と Cr 鹽化物複鹽の溶液中に於ける Cl イオンの活度 [III] (817).
 Portevin A. et Cymboliste M., 電解浴の透過能力 (819). 「(821).」
 Swyngedauw J., ゲルの電解に於ける電氣濾過現象
 Bloch L., Bloch E. et Choong Shin-Piaw, SeO の發光スペクトル (824). 「成 (826).」
 Joliot F., Lazard A. et Savel P., 衝擊發生器により加速されたる二重子による放射性元素の生
 Michel-Lévy A. et Muraour H., 周囲の氣體の性質による爆發スペクトルの變化 (828).
 Heller W., 酸化鐵ゾルの光澤層に於ける膠質粒子の距離 (831).
 Savaró M., メチルチエチルカービノール, デメチルベンデル-カルビノール及之に相當するエチル化合物のラマンスペクトル (833).

- Dubar L., 亞酸化銅の内部及表面傳導度 (883).
 Veil S., 反應の變動の電流計的調節 (885).
 Bruhat G. et Weil L., 光軸に垂直なる光線に對する水晶の旋光度, 2537及5780Åに對する分散(887).
 Henri V. et Augenot P., ビリヂンのラマンスペクトルと吸收スペクトルとの關係 (895).
 Tabuteau J., メチルシクロヘキサノールのシーストランス異性體の研究にラマン效果の應用(897).
 Roulleau J., 金屬-Cu₂Oの接觸抵抗 (947).
 Degard C., クロロフォルムによる電子廻折及分子の構造: Urbain 模型及四面體模型 (951).
 Jaquet P., 銅の電解沈澱に對する膠質の瞬間的作用 (953). 「(955).」
 Bizette H. et Belling T., 酸化窒素の磁氣複屈折
 Tournaire A. et Vassy E., 重水素の連續スペクトル (957). 「熱. (958).」
 Goldfinger P., Lazareff W. et Rosen B., COの解離
 Gullet L., Cu-Be 合金の彈性率 (960).
 * Prettre M., 酸水素混合物の連續反應に對する容器壁による吸着瓦斯の影響 (962).
 Radmanche R., 水晶の電氣傳導度に對する紫外線の作用 (1021).
 Lagrula J., 高眞光度測定法の誤差 (1025).
 d' Or L., 硫黃蒸氣の吸收スペクトル (1026).
 Terrien J., CuCl の D 及 E 帶系の廻轉構造 (1029).
 Kantzer M., 鹽化クロミルの光吸收に對する壓力及他氣體の影響 (1030).
 Vila A. et Tesson F., 可塑性薄膜の機械的性質の測定 (1031). 「止物質 (1033).」
 Bancelin J. et Crimail Y., 酸による Fe 腐蝕の防
 Binder O., CuSO₄·5H₂O の熱分解 (1035).
 Yvon J., 臨界點に於ける密度の搖動變化 (1099).
 Solomon J., 大なるエネルギーを持つ粒子の物質への吸收 (1110).
 Becquerel J., 常磁性廻轉能力の測定による稀土類結晶の常磁性受磁率の決定 (1112).
 Ricard R. et Saunier A., Cd 火花のスペクトル(1115).
 Champetier G., 重水中に於ける鹽化クロムの水和 (1118).
 Salazar M. T., マラカイト綠溶液中に於ける毛管層の構造 (1120). 「化 (1123).」
 Dalmon R., 無水硝酸蒸氣によるセルローズの硝
 Ballay M., Fe-C-Be 合金の構造と性質 (1124).
 van Rysselberghe P., 熱力學ポテンシャルと親和力 (1126).
 Renaud P. et Baumgardt E., 平衡轉移則 (1129).
 Chrétien A. et Hoffer O., ナオシヤン酸カリの二水化物の存在 (1131).
 Charmetant C., 水とエチルアルコール混合液に於ける Zn, Ni, Co の臭化物及沃化物の電解 (1174).
 Quintin M., 重金屬鹽類溶液に於ける加水分解の機構 (1176).
 Triché H., 分光寫眞法による合金構造の研究(1178).
 Choong Shin Pinaw., TeO の發光スペクトル (1181).
 Mathieu J.-P., 無機複鹽の光吸收, 光活性及構造 (1183).
 Marinesco N., 超音波による爆發物の爆燃 (1187).
 Corrieux P., 種々の熱處理を受けたる砂糖炭の X線圖 (1189).
 Bureau J., LiNO₂·H₂O 系; LiNO₂·1.5H₂O (1193).
 Devaux H., 金屬銅の影響下に於ける硫化銅薄板の遠心的變化; 1Å の距離による變化の停止(1035).
 Fortier A., 氣體粘性測定裝置 (1330).
 Pauthenier M. et Mureau-Hanoï M., 高電壓のためのイオン發生器 (1332).
 Lambrey M. et Corbière J., NO₂ 吸收スペクトルに關する定量的説明 (1334). 「(1335).」
 Peczalski T. et Szulc N., 電弧中の Na 蒸氣濃度
 Grillet L. et Duffieux M., NO₂ の一次放電のスペクトル (1335).
 Lecomte J., 核炭素ハロゲン誘導體の赤外吸收スペクトル (1340).
 Richard R., 水銀火花の二次スペクトル (1342).
 Kiu T., サリチル酸ナトリウム溶液にて處理したる乾板の 4000 及 2400 Å に於けるコントラストの研究 (1348).
 Curie M., 結晶内に於ける不均一性と燐光 (1352).
 Hulbei H., Mo 及 Rh の K スペクトルにつき與へられる新事實 (1356).
 Cauchois Y., 銅の K スペクトルにつき與へられる新事實 (1359).
 Lepoukhin E., 放射能性系の二三の性質 (1361).
 Cartan L., 輕元素の實驗質量と核エネルギー總量との一致 (1363).
 Wurmser R. et Mayer N., Réductone の酸化還元電壓 (1366).

Berthier P., 水及種々の水溶液中の無機浮游物の濾過 (1368).

Meunier P., 閉止層電池を用いた不透明度測定用電気光度計 (1371).

Helv.

No. 6, Vol. 18 (1935).*

Merzener M. u. Wehrli S., 融點微細測定法 (1281).

Huber K., Somatoide の研究 [II] 一鹽基亞硫酸アルミニウム鹽の生成形狀に対する溶液種類の影響 (1316).

Huber K., Somatoide の研究 [III] 亞硫酸アルミニウムソマトイドのトツポ化学反応 (1327).

Feitknecht W. u. Lotmar W., Ni-Zn 及 Co-Zn-水酸化物の混合沈澱 (緩密分散質のトツポ化学反応 [IV]) (1369).

Cantieni R., ビリヂンと砂糖, 一價アルコール及アセトンとの混合物の紫外線による黄色化 (1420).

Meyer M. u. Frey-Wyssling A., 膨潤の函數としての纖維素の光屈折能 (1428).

Erlenmeyer H. u. Lobeck H., 炭化水素 C_6H_6 (1464).

Briner E. et Susz li., 吸熱化合物の高温度に於ける最大濃度 (オゾン及酸化窒素に於ける應用) (1468).

J. Am. Chem. Soc.

No. 11, Vol. 57 (1935).*

Benton A. F. & Cunningham G. L., 不均一系反應動力學, 硫酸銀の熱分解の動力學に対する光照射の影響 (2227).

Booth H. S., Elsey H. M. & Burchfield P. E., ニ三の弗素置換せるクロロベンゼン (2064), Benzotri-fluoride 及びハロゲン置換誘導體 (2066).

Booth H. S. & Burchfield P. E., ハロゲン化メチルエーテルの弗素添加 (I) Trichlorodimethyl Ether の弗素添加 (2070).

Booth H. S. & Willson K. S., Argon-Boron Trifluoride 系の熱解析, 大氣の不活性瓦斯含有化合物 (2273), 同上系の臨界現象 (2280).

Campbell A. N. & Katz S., 液體の稠の粘度 (2051).

Crist R. H. & Roehling O. C., NO_2 を觸媒とせる CO の酸化 (2196).

Curran W. J. & Wenzke H. H., 第二水銀ハロゲン

化物の配置 (2162).

Dalton R. H., 硝子より瓦斯の抽出及び分析 (2150).

Ellis S. B. & Kiehl S. J., 非緩衝系に対する硝子電極の應用 (2139), 水の精製及び其の pH 値 (2145).

Fessenden R. W. & Redmon B. C., 過マンガン酸鹽-尿酸鹽反應の動力學 (I) 反應速度に対する鹽類の影響 (2246).

Flexser L. A., Hammett L. P. & Dingwall A., 紫外スペクトルによる電離の決定, 其の確實性と非常な弱鹽基の強さの測定に対する應用 (2103).

Gamer C. S., Green E. W. & Yost D. M., 液體アムモニア内の電池の電位, Ammino Cadmium Chlorides 及び $CdCl_2$ の熱力學恒數 (2055).

Harkins W. D., Ries H. E. Jr., & Carman E. F., 一分子層の界面電壓及び Force-Area 關係 (II) d-Pimmaric Acid 及 Tetrahydro-d-pimmaric Acid (2224).

Hill A. E. & Distler E. F., 水中の尿酸アムモニアの溶解度 (2203).

Jones G. & Kornwallt H. J., 鹽類のメタノール溶液の粘度 (2041).

Kiehl S. J. & Claussen E. Jr., ビロ磷酸ナトリウムの酸水和作用に於ける温度係數 (2284).

Kolthoff I. M. & Lingane J. J., 第一次標準物質としての KCNS (2126).

Krichevsky I. R. & Kasarnovsky J. S., 窒素及び水素の高壓下に於ける水への溶解度の熱力學的計算 (2168), 無限稀薄溶液に於ける分子配量 (2171).

Lamb A. B. & Ohl E. N., Crystallogenic Adsorbents への瓦斯及び蒸氣の吸收熱 (2154).

Naeser C. R. & Hopkins B. S., 稀土類の實測 (XLVI) Gd の原子量 (2183).

Pease R. N., プロパンの緩徐な酸化の機構 (2298).

Reyerson L. H. & Gillespie B., アセチレンと重水の交換反應の平衡 (2250).

Rice O. K., Allen A. O. & Campbell H. C., 氣相の熱爆發に於ける誘導期 (2212).

* Rowley H. H. & Evans W. V., 鐵に対する水素の收容係數 (2059).

Stewart T. D. & Weidenbaum B., 鹽素受動物質の存在に於けるエチレン及び鹽素の反應, エチレンの光鹽素添加 (2036).

Thomas A. W. & Owens H. S., ジルコン酸鹽ヒドロゾルの生成及び二三の中性鹽による碎解 (2131).

- Toemies G. & Elliott M., 有機溶媒に於ける醋酸無水物との酸觸媒反應による水及びアルコールの滴定的測定 (2135).
- West D. H. & Hopkins B. S., 稀土類の質測 [XLV] 變位による稀土類アマルガムの製成 (2185).
- Wheland G. W. & Pauling L., 芳香族分子に於ける定位の量子力學的討議 (2086).
- White A. H. & Morgan S. O., 樟腦及化學的に關係ある化合物の轉位 [II] 原子群の振動 (2079).
- Willard J. & Daniels F., 特に酸素の影響に關聯して Tetrachloroethylene 及びクロロホルムの光臭素化 (2240).
- Wootton L. A. & Hammett L. P., n-ブチルアルコールに於ける酸の相對的強度 (2289).
- Yager W. A. & Morgan S. O., 樟腦及び化學的に關係ある化合物の轉位 [I] 結晶固體に於ける雙極子廻轉 (2071).
- No. 12, Vol. 57 (1935).
- Adaduraw I. E. & Didenks P. D., 熔融物に依る觸媒作用 (2718).
- Austin J. B., 温度による平衡の變化を計算すべき方程式の有用なる積分形 (2428).
- Bancroft W. D. & Magoffin J. E., 電氣化學に於けるエネルギー水準 (2561).
- Beatty R. M. & Cragg L. H., 酸の酸度 (2347).
- Bebe R. A., Low G. W. Jr., Wildner E. L. & Goldwasser S., 低壓に於ける H_2 及 D_2 の Cu への吸着 (2527).
- Belchetz L. u. Rideal E. K., 炭素繊維によるプロパンとn-ブタンの分解 (2466).
- Bonner W. D. & Kinney C. R., 炭素化合物の直接カルボキシ化反應 [III] (2402).
- Braaten E. O. & Clark G. F., 熔融シリカを通しての He の擴散 (2714).
- Branch G. E. K. & Joslyn M. A., 夾雜物の存在に於けるカテコール自動酸化の動力學 (2388).
- Brockway L. O., Beach J. Y. & Pauling L., $COCl_2$, CCl_3-CCl_3 , $CSCl_2$, CH_3ONH_2 及 CH_3NO_2 の電子廻折 (2693).
- Caldwell J. R. & Moyer H. V., ZnS の沈澱に於ける有機沈澱劑 (flocculating agent) (2372).
- Caldwell J. R. & Moyer H. V., Co から Zn の分離 (2375).
- Cann J. V. & Mueller G. E., $Ag(固)$, $Ag_2CrO_4(固)$, CrO_4^{2-} 電極の電位 (2525).
- Crowell W. R. & Baumbach H. L., 四價の Os の電位的測定 (2607). [2411].
- DeRight R. E. & Wiig E. O., 光化學的研究 [II]
- Dickinson R. G. & Nies N. P., CCl_4 溶液に於ける I_2 に依りて増感されたる沃化エチレンの分解に對する波長の影響 (2382).
- Flory P. J. & Johnson H. L., NO の分解 (2641).
- Fuoss R. M., イオンの分布の Transition Cases (2604).
- Gilbert E. C. & Bushnell V. C., ヒドラジン研究 (2611).
- Gilchrist R. & Wichers E., 六つの白金族金屬の相互分離操作 (2565).
- Glockler G. & Thomas L. B., 調節されたエネルギーを持つ電子に依る H_2 の増感分解 (2352).
- Hahn F. L., 昇半電池の未知の性質と臭化物及沃化物混合物の測定 (2537).
- Horan H. A. & Damians J. B., アルミン酸リチウムの生成と組成 (2434).
- Hüttig G. F., Funke J. & Kittel H., CaO , Fe_2O_3 混合物よりカルシウムフェリットへの轉移中の磁性的及觸媒的變化 (2470).
- John G. & Jelen F. C., Ag I 及 Ta ハロゲン化物の膨張係數 (2532).
- Koltoff I. M. & Lingane J. J., Hg^{2+}/Hg に依る SCN^{-} 滴定の正確度 (2377).
- Koltoff I. M. & Rosenblum C., 新造結晶沈澱の熟成中に起る構造變化 [V] (2573), [VI] (2577).
- LaMer V. K. & Miller M. L., Br 醋酸鹽と $S_2O_8^{2-}$ との反應の動力學に及ぼす非電解質の影響 (2669).
- LaMer V. K. & Miller M. L., アセトンアルコールの Dealdolisation に於ける活性化熱の温度變化 (2674).
- Liebhaufsky 液體 Zn 合金の構造 (2657).
- MacMastero M. M., Abbott J. E. & Peters C. A., 週期的結晶に及ぼす二三の因子 (2504).
- Maroney W., 高温度に於ける二酸化エチレンのシステランス異性體の熱的平衡 (2397).
- McBain J. W. & O'Sullivan C. M., 透明超遠心分離機としての空気排除廻轉 top. (2631).
- Morris R. E. & Cook W. A., デフェニール, ナフタレン及トリフェニルメタンと p-デクロロベンゼ

- ンとの系 (2403). [2441].
- Oween B. B., 稀釋溶液の移動数(transference number)
- Pagel H. A., Noyce W. K. & Kelley M. T., 水和酸化コバルトの脱水 (2552).
- Pauling L., 水及其他多少疎な原子配列を持つ結晶の構造とエントロピー (2680).
- Pauling L. & Brockway L. O., 瓦斯分子の電子廻折の説明の radial distribution method (2684).
- Pauling L., Brockway L. O. & Beach J. Y., 原子内距離の単結合—二重結合の共鳴 (2705).
- Russell W. W. & Ghering L. G., 銅觸媒表面の性質 (2544).
- Samuelson G. J. & Brown D. J., 水銀-酸化水銀-飽和水酸化バリウム及水酸化カルシウム電極(2711).
- Schierholtz O. J. & Staples M. I., ニ三のグライコール類の蒸気圧 (2709).
- Scholl A. W., Hutchison A. W. & Chandless G. C., 硫酸の活動係数 (2542).
- Skau E. L. & Rowe L. F., 有機化合物の精製と物理的性質 [X] (2437).
- Skau E. L. & McCullough R., 同上 [XII] (2439).
- Smith S. B., Sturm W. A. & Ely E. C., フタル酸リチウム-フタル酸-水系の平衡 (2406).
- Storch H. H., エチレン重合の動力學 [II] (2508).
- Thomas A. W. & Kremer C. B., 有機アニオンと鹽基性鹽化トリウムヒドロゾルとの反應 (2538).
- Walden G. H. Jr. & Cohen M. U., 硝酸鹽混入硫酸バリウム沈澱の固溶體の性質の X 線研究 (2591).
- Wiebe R. & Tremearc T. H., 100°, 加壓下の液體—アムモニア—水素混合物中のアムモニア及水素の分子配容 (2601).
- Hibben J. H., 尿酸のラマンスペクトル (675).
- Plyler E. K. & Bar E. S., 無水醋酸と水との反應速度 (679).
- Austin J. B. & Pierce H. H. Jr., 20~600°間のタンゲステン酸曹達の線膨脹 (683).
- Bauer S. H. & Hogness T. R., 質量スペクトルにより決定せる CH_3Cl の電離過程と成體 (687).
- Harkins W. D., Carman E. F. & Rices H. E. Jr., 水面上の一分子膜 [I] 長い分子の表面壓とポテンシャル, ω -Hydroxy Decanoic Acid の Polymer (692).
- Maxwell L. R., Hendricks S. B. & Mosley V. M., 瓦斯による電子廻折 (699).
- Badger R. M., 分子の核間距離と force constant との関係, 並びにその多原子分子への應用 (710).
- McKay H. A. C., 熱力學の一般符號 (715).
- Mulliken R. S., 分子の電子構造 [XIV] 直線三原子分子特に CO_2 (720).
- Helmholz L., 六方晶系沃化銀の結晶構造 (740).
- Klug H. P., Diiodoethane の分子構造, 沃素結合手共鳴と Diiodoethylene の分子構造, 之等結晶格子内の分子 packing (747).
- Kunsman C. H. & Nelson R. A., 極イオンの存在に於ける沃素の消失 (754).
- Yost D. M. & Anderson T. F., AsCl_3 のラマンスペクトル (754).
- No. 12, Vol. 3 (1935).
- Melvin E. H. & Wulf O. R., NO , NO_2 及 H_2O 混合物の紫外吸收 (755).
- Teal G. K. & MacWood G. E., 同位元素分子 H_2 , HD 及 D_2 のラマンスペクトル (760).
- Wigner E. & Huntington H. B., 沃素の金屬的同素體の存在の可能性 (764).
- Glockler G. & Calvin M., 空間荷電效果より測定せる電子親和力 (771).
- Stearn A. E. & Eyring H., 非斷熱反應, N_2O の分解 (778).
- Eyring H., Gershinowitz & Sun C. E., 均一系原子反應の絕對反應速度 (786).
- Morris J. C. & Pease R. N., 沃素及ハロゲン間の基礎反應の實驗的活性化エネルギーの總括 (796).
- Van Vleck J. H., Mulliken 及 Slater-Pauling の原子價論の間の詳論的關係 (803), 原子價力と錯鹽と磁性 (807).

J. Chem. Phys.

No. 11, Vol. 3 (1935).

- Brickwedde F. G., Scott R. B. & Taylor H. S., オルト及パラ重水素の蒸気壓の差 (653).
- Barker E. F. & Sleator W. W., 重水の赤外スペクトル (660).
- Gordy W. & Williams D., シアン化物及チオシアン化物の赤外吸收 (664).
- Ginsburg N. & Barker E. F., 重水素メチルの赤外吸收スペクトル (668).

- Howard J. B., $K_3Fe(CN)_6$ の主受磁率 (813).
 Cross P. C. & Brockway L. O., SO_2 , CS_2 及 COS の分子構造 (821).
 Cross P. C., 硫黄化合物の熱力學的性質 [II] SO_2 , CS_2 及 COS (825). 「造 (828).」
 Brockway L. O. & Cross P. C., $Ni(CO)_4$ の分子構造
 Rodiebush W. H. & Cooke T. G., 鹽結晶の傳導 (834).
 Redlich O. & Stricks W., C_6H_6 の振動及 C_6H_5D , $C_6H_4D_2$ のラマンスペクトル (834).

J. Chem. Soc.

Oct. (1935).*

- Soper F. G., 緩慢反應の動力學及其のエントロピー變化 (1393).
 Anantakrishnan S. V. & Ingold C. K., エチレン誘導體の加成反應性に及ぼす置換分の影響 [II] 溶液に Br_2 を加へた場合の實驗 (1396).
 Singh A. & Peacock D. H., ハロゲン化合物の反應性 [II] 反應速度, 活性化エネルギー及 2,4-Dinitro-bromobenzene と二三の芳香族第一アミンとの反應に對する確率因子 (1410).
 Singh A. & Peacock D. H., ハロゲン化合物の反應性 [IV] 反應速度, 活性化エネルギー及確率因子 (1411).
 MacDougall G. & Davies C. W., 沃素酸バリウム鹽溶液に對する溶解度 (1416).
 Naylor C. A. & Wheeler R. V., 瓦斯の燃焼 [IX] 加熱表面による燃焼, 低壓に於けるメタン及空氣の混合物 (1426).
 Friend J. N., Nd 及 Pr の硝酸鹽及其等の水に對する溶解度 (1430).
 Bell R. P. & Arnold M. H. M., Trichloroacetic Acid の氷點測定による研究及其のベンゼン及 Dioxan 溶液に於ける水加物 (1432).
 * Garner W. E. & Veal F. J., 熱電對真空カロリメーター (1436).
 Thompson H. W. & Frewing J. J., Acetaldehyde の熱分解の動力學 (1443).
 Thompson H. W. & Linnett J. W., Acetaldehyde のスペクトル, 螢光及光分解 (1452).
 Middleton A. W. & Ward A. M., 硫化ニッケル及コバルト沈澱の組成及性質 [I] (1459).
 Cox E. G., Wardlaw W. & Webster K. C., Quadrico-

- valent Ni , Pd , 及 Pt の Planar Configuration 及其の Dithio-oxalate 誘導體 (1475).
 Drew H. D. K. & Lantiquist J. K., Eutropic Series に於ける混合熔融點 (1480).
 Ingold C. K. & Mohrbenn H. G. G., 組成因子が關係する Carboxylic Ester の加水分解の機構 [VII] Cyclo-Pentanedicarboxylic Ester 分子の大きさの計算に就ての吟味 (1482).
 * Garner W. E. & Veal F. J., 低壓室溫に於ける ZnO 及 $ZnO-Cr_2O_3$ 上の瓦斯の吸着熱 (1487).
 Bamford C. H. & Norrish R. G. W., 第一次光化學反應 [VII] iso-Valeraldehyde 及 Di-n-propyl Ketone の光分解 (1504).
 Wassermann A., 二重結合に對する加成機構 [II] ニつの Diene 合成の立體過程 (1511).
 Taylor W., 苛性曹達とエチルアルコール溶液に於ける Bromoethane との反應の動力學 (1514).

Nov. (1935).*

- King A., James F. W., Lawson C. G. & Briscoe H. V. A., 重水の選擇吸着 (1545).
 Mann F. G. & Purdie D., 錯金屬鹽の構造 [III] 簡單なる又は複雑なる化合物に於ける Pd 及 Hg の Parachor (1549).
 Drew H. D. K. & Tress H. J., Magnus 鹽の赤色及青色に就て (1586).
 Hinshelwood C. N. & Legard A. R., エステル化に於ける極性及非極性效果 (1588). 「(1605).」
 Ubbelohde A. R. J. P., 水溶液に於ける酸化機構
 Emeleus H. J. & Jolley L. J., Methylamine 及 Ethylamine の光分解 (1612).
 German W. L., Jeffery G. H. & Vogel A. L., 有機酸の解離恒數 [XII] ニ三の環狀 1:1-Dicarboxylic Acid の第一次及第二次恒數 (1624).
 Bloch B. M. & Norrish R. G. W., 第一次光化學反應 [VIII] Methyl n-butyl Ketone の光分解 (1638).
 Mann F. G., Crowfoot D., Gattiker D. C. & Wooster N., 或る種の Diaminopalladium 化合物の構造及配置 (1642).
 Anderson K. D., Crumpler C. J. & Hamick D. L., Nitroso-isopropylacetone 及 β -Nitroso- β -dimethyl-hexane の光分解 (1679).

J. chim. phys.

No. 8, Tome 32 (1935).

Timmermans J. et Hennaut-Roland, 萬國物理化学度量衡局報告 (VII) 廿箇の有機化合物の物理恒数 (501).

Michaud F., 純粋物質の固有點 (527).

Hur Chih Cheng, 醋酸エチルのハロゲン誘導体のラマンスペクトルに於けるdepolarisationの測定 (541).

van der Wyk A. et Meyer K. H., 有機物溶液の粘度の精密測定法 (549).

Hoang Thi Nga, 感光性有機物より成る電極の一般性質 (564).

Nikiforov W. K., 週期反應に對する光の作用 (585).

No. 9, Tome 32 (1935).

Timmerman J. et Hennaut-Roland, 萬國物理化学度量衡局報告 (VII) 廿箇の有機化合物の物理恒数 (續) (589).

Boutaric A., 多孔性物質に依るヒドロゾル及有色物質の吸収 (618).

Barbulescu N., 溶液の双極子理論 (639).

Lemarchands M. et Convers L., 水銀及其合金の表面張力に關する實驗的研究 (657).

Nikiforov W. K., Ismailov N. W. et Sandomirsky S. S., 沸點及融點と分子量間の關係 (670).

J. Phys. Chem.

No. 7, Vol. 39 (1935).

White H. L. & Monaghan B., 電氣泳動度に影響する因子と見掛けの臨界電位 (925), 熔融せる及びせざる硝子表面に於ける電氣運動電位差の比較 (935).

Ort J. M. & Roepke M. H., 砂糖及 KCl 溶液間の junction potential (941).

Kolthoff I. M. & Tomsicek W. J., $K_4Fe(CN)_6$ — $K_3Fe(CN)_6$ 系の種々のイオン強度に於ける酸化電位 (945), $H_4Fe(CN)_6$ の第四電離恒数 (955).

Bauer S. H., 簡單なる質量分光計 (959).

Coull J. & Hope H. B., イソアミルアルコール-プロピルアルコール-水三元系 (967). 「(973).

Schofield R. K. & Blair G. W. S. B., 粘性物質及可塑性物質の consistency に及ぼす壁の接近の影響

Briggs D. R., 滲透壓測定による蛋白質の分子量測定に於ける Donnan 效果に對する實驗的補正 (983).

Taylor T. I. & Cone W. H., 銀ゾルに對する瓦斯の影響 (997).

Pearce J. N. & Berhenke L. F., 二三の有機化合物の電氣能率 (1005).

Livingston R. & Numberger C. E., X線による硝子の着色の運動學的解釋 (1011).

Wark E. E. & Wark I. W., 浮游攪濁物理化学 (VI) 硫化銀によるアミンの吸着 (1021).

Scott A. F. & Bridger G. L., 溶液中の溶質の見掛けの體積と壓縮率 (II) LiCl 及 LiBr の濃厚溶液 (1031). 「就て (1041).

Gershinowitz H., (C-C)_{diam} 結合手エネルギーに

No. 8, Vol. 39 (1935).

Malozemoff P., 膠質に近い大さの方鉛黄及輝銅黄の potassium amyl xanthate 及 Amyl Dixanthogen による浮游攪濁 (1043). 「(1057)

Polissar M. J., MnO_4^- と Mn^{++} との反應の動力學

Heisig G. B., ポリメチレンに對するラドンの作用: テクロペンタン及テクロペンテン (1067).

Beebe R. A. & Goldwasser S., 沈澱せる鹽基性過鹽素酸銅の組成の電氣滴定分析的證明 (1075).

Upton F. W., Fluevog E. A. & Albert W. D., マンノース系の二三の化合物のアルコールへの溶解度 (1079). 「の熱分解 (1095).

Taylor H. A. & Vessclovsky V. V., ニトロメタン }
Taylor H. A. & Juterbock E. E., トリエチルアミン }
の熱分解 (1103).

Reyerson L. H. & Yuster S., プロパンの鹽素化 (II) 不均一系反應 (1111).

Robinson R. A. & Peak D. A., aluminium alkyl oxides 及そのパラコール (1125).

Pound J. R. & Wilson A. M., $CH_3COCH(OH)CH_3$ に就て (1135).

Hunter W. H. & Stone L. F., 有機溶媒 (1139).

Smith A. A. & Elgin J. C., イソプロピルエーテル及水の間の醋酸の平衡分配 (1149).

Hurd C. B. & Griffith R. L., 珪酸ゲルの研究 (V) ゲル混合物の水素イオン濃度の決定 (1155).

No. 9, Vol. 39 (1935).

Weiser H. B. & Gray G. R., 電解質に依るゾルの凝

結の機構 [V] S-ゾル (1163).

Hitchcock D. I. & Dougan R. B., 蔗糖の加水分解の追求に對する膨張計的測定 (1177).

Perry J. H. & Herrmann C. V., CH_4 , N_2 及此等の混合瓦斯の Joule Thomson 効果 (1189).

Shuykin N. I., Balandin A. A. & Plotkin Z. I., C_2H_2 OH と NH_3 の結合脱水反應に使用さるゝ混合觸媒の比較的能力 [I] (1197).

Shuykin N. I., Balandin A. A. & Dimov F. T., C_2H_2 OH とアエリンの結合脱水反應に使用さるゝ混合觸媒の比較的能力 [II] モノエチルアエリンの觸媒の製造 (1207).

Dunncliff H. B., Kotwani G. S., & Hamid M. A., クロム酸鹽に對する H_2S の作用, $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ (1217).

Dhar N. R. & Bhargava P. N., 蟻酸曹達と I_2 との光化學的反應と化學反應性と光吸收との關係 (1231).

Neale S. M., 纖維素に依る苛性曹達の吸收 (1245).

Kolloid-Beih.

Heft 10—12, Bd. 42 (1935).

Sbramek W. u. Küttner F., 碳化炭素の作用下に於けるアルカリ纖維素の變化のX線的研究 (331).

Joszt A. u. Malinski S., カラメル及糖蜜膠質の比較研究 (367).

Bungenberg de Jong H. G., Meer J. van der u. Becking I. G. M. B., 生物學的過程の圖解への膠質模型 [I] 甲殻類動物卵の孵化及燐脂質の三個の鹽類共存の作用 (384).

Lottermoser A. u. Schwarz F., 鹽基及び酸に依る纖維素處理に於ける膨化現象及び纖維素キサントゲン酸鹽に及ぼす酸素の影響 (408).

Pauli W. u. Weissbrod. J., ニ三の蛋白質の膠質的及構造組成的變化の間の關係 [IV] 熱減少とアルブミンの膠質的構造 (429).

Heft. 1—5, Bd. 43 (1935).

Renold A., バームツットに於ける陽イオン交換, 特に水素と重金属バームツット (I).

Bungenberg de Jong H. G. u. Dekker W. A. L., 親媒膠質 [XXV] Koazervation (II) アラビヤゴム—ゼラチン系の Komplekxzervation (143).

Kolloid-Z.

Heft 2, Bd. 73 (1935).

Kolpak H., Dehnung と縮化を特に考慮したる彈性的纖維のX線的研究 (129).

Diehl Fr. J. M. u. Iterson G. van. jr., Chitinsehen の重屈折 (142).

Gorbatschew S. W. u. Severny A. B., 音場に於ける重い粒子の運動 (146).

Lottermoser A. u. Giese E., 吊環法を用ひ空氣中の炭酸瓦斯及特別に注意して攪亂影響を除きて高級脂肪酸カリウム及リチウム鹽類溶液の表面張力測定 [I] (155). [171].

Merckel J. H. C., 鹽類含有砂糖及糊精溶液の粘度 Danes V. Z., Strukturkapillar 粘度計 (174).

Peskoff N. u. Averbuch S., 親媒ゾルの構造粘性 [I] セラチンゾル (182).

Erbring H. u. Sakurada K., オルガノゾルに對するアルコールの作用 (特にポリステロール, 彈性ゴム及醋酸纖維素) (191).

Papkov S. u. Tschwelewa M., 硝酸纖維素のオルガノゾルの電解質に依る凝結 [I] (202).

Ammon G. u. Ammon R., セラチン中の擴散と $\text{Mg}(\text{OH})_2$ の週期的沈積 (204).

Kober H. u. Dittmar F., 澱粉ゾルの Flockungsschwelle の變化 (219).

Kljatschko Ju., 金屬中の膠質化學的現象, [I] Al 中の瓦斯 (226).

Elšl E. u. Schachowskoy Th., セラチンに對する種々の金屬化合物の作用 (236).

Buchholz J., キノン—セラチン—ゲル (追加) (237).

Heft 3, Bd. 73 (1935).

Langmuir I. u. Blodgett K. B., 單分子薄膜の研究への二三の新法 (257).

Gorbatschew S. W., 滴粒の蒸氣壓 (263).

Lange E. u. Nagel K., 最大氣泡壓に於ける Netzwinkelverhältnis の圖解 (268).

Ray S., 狀態方程式の理論 (269).

Pickara A. u. Pickara B., セラチンゾル及ゲルの透電恒數と傳導度 (273).

Lottermoser A. u. Giese E., 吊環法を用ひ空氣中の炭酸瓦斯及特別に注意して攪亂影響を除きて高級

- 脂肪族カリウム及リチウム鹽類溶液の表面張力測定 [I] (276). 「造 (288). }
 Morosow A. A., 人工的 Atakamit の膠質粒子の構
 Fricke R., 水酸化物ゲル及酸化水化物ゲル並に其等の兩性的性質 (300).
 Ostwald Wo., 難溶媒化ゾルの電解質凝結と電解質活性度 (301).
 Andrianow P. J., 濡潤熱と Rodewald の式中の恒数の物理的意義 (328).
 Budnikoff P. P. u. Schtsch kareva L. A., 石膏脱水動力學 (334).
 Wolarowiitsch M. P. u. Rawitsch G. B., 分散系の粘性と可塑性 [VIII] 水素化脂肪の粘性に對する A. I. Batschinsky の式の適用 (339).

Monatsch. Chem.

Heft 4, Bd. 66 (1935).*

- Kohlrausch K. W. F. u. Ypsilanti G. P., ラマン効果 [XLV] ベンゾール多置換體 (285).
 Reitz A. W. u. Ypsilanti G. P., 同 [XLVI] ベンゾール多置換體 (299).
 Pongratz A. u. Seka R., 同 [XLVII] ベンゾールポリカーボン酸エステル (307).
 Kohlrausch K. W. F. u. Stockmair W., 同 [XLVIII] benzoessäure エステル核置換體 (316).
 Kleimenc A., Wechsberg R. u. Wager G., C_3O_2 の製法 (337).

Heft 5/6, Bd. 66 (1935).*

- Waldschmidt-Leitz E., 最も簡單なる蛋白質の構造 (357).

Nature

No. 3442—3450, Vol. 136 (1935).

- E. F. A., 酵素研究に於ける進歩 (624).
 Rideal E. K., 重合と縮合 (626).
 Dasannacharya B. Chiplonkar V. T. & Sapre L. G., 陽電子線、衝擊に依る硝子上の環状沈積物 (642).
 Asundi R. K., Jan-Kan M., & Samuel R., SeO_2 と SeO_3 のスペクトル (642).
 Bačkovský, M. & Dolejšek V., Ar の L 發光スペクトル (643).
 Cowley E. G. & Partinton J. R., 硼酸-エチル及-イ

- ソアミール及三フェニル燐酸の雙極子能率 (643).
 Giršavicius J. & Heyfetz P. A., グルタチオンに依るグリオクザラーゼの活性化の機構 (645).
 Anguns W. R., Bailey C. R., Leckie A. H., & others., C_6D_6 の赤外スペクトルとベンゼンの構造 (680).
 Lukirsky P. & Zarewa T., 低速中性子 (681).
 Clark C. H. D. & Stoves J. L., モールスの法則の改訂案出 (682).
 Kellström G., 空氣の粘度と電子荷電 (682).
 Dingle H., スペクトル分析 (684).
 Taylor H. J., Sm の放射性能 (719).
 Alichanow A. I., Alichanian A. I. & Kosodaew M. S., 放射源よりの陽電子の放出 (719).
 Finch G. I. & Quarrell A. G., 電子廻折圖に於ける "extra" 環 (720).
 Vegard L., 固體酸素の構造 (720).
 Burgers W. G. & Amstel J. J. A. P. van., 電子顯微鏡に依つて見られたる Fe の γ 轉移の活動寫眞記録 (721).
 Barnes H. D., デベンズアンスラセンに對する分散劑としてのレシナン (756).
 Sirkar S. C., 液體に於ける Rayleigh 線に伴ふ wing 原因 (759). 「收 (793) }
 Mayneord W. V. & Roberts J. E., 短波長 X 線の吸 Stephen R. A. & Barnes R. J., X 線粉末干涉圖を得る新技術 (793).
 Weiss J., 染料の螢光を溶液中の Fe^{++} に依つて消すことに關連する光化學反應 (794).
 Kunz J. & McLean A., 電場に於ける溶液の光學的旋光力 (795).
 Brons F., 光化學的方法に依る同位 Hg の分離 (796).
 McLennan J. C., & Rann W. H., 中性子衝擊に依り誘發される或種の稀土族の放射性能 (831).
 Finch G. I., "extra" 電子廻折圖 (832).
 Bandami J. S., doubly ionised Sb のスペクトルの超微細構造と Gross structure 分析 (836).
 Bačkovský M. & Dolejšek V., 長波長 X 線の Reversed Absorption Edges の生起 (836).
 Ehrenberg W., 中性子に依る核の勵起 (870).
 Teichmann H., Greinacher 型の Spark counter の爲の簡單なるリレー (871).
 Bhuyan H. C., 反磁性受磁率に及ぼす光の影響 (872).
 Melville H. W., 瓦斯と固體との相互作用 (899).

- Dempster A. J., Jr の同位的構造 (909).
 Ogden G., 酸素同位体の電解的分離 (912).
 Lipman F., Schardinger の酵素製造法に依る Co-Zumase の酸化に依る不働化 (913).
 Gillam A. E. & El Ridi M. S., 草及ベター中のカロチンのアルミナに依る吸着 (914).
 Berg W. F. & Sandler L., Bi の可塑性 (915).
 Katalinić M., 液体の二滴粒間の階段的融合 (915).
 Paneth F. A. & Lohle H., 元素の人工的變化の化学的確認 (950).

Naturwiss.

Heft 42~49, Jahrg. 23 (1935).*

- Wirtz K., 水素及アムモニア間の重水素原子の交換 (721).
 Nord F. F. u. Lange F. E. M., コロイドの聚合状態と分子量 (722).
 Staub H., ロッセル鹽の透電的異状 (728).
 Bülsem W., Fischer H. u. Gruner E., 二硫化珪素の構造 (740).
 Kienle H., 寫真光度測定法 (759). 寫真乾板の黒變法則 (762).
 Halle F. u. Hofmann W., ポリゲイニールアルコールの纖維状態折圖 (770).
 Patat F., アゾメタン光及熱分解の初期反應 (801).
 Schrödinger E., 量子力学の現在の地位 (807, 823).
 Alexopoulos K. D., 二重子による重水素の破壊 (817).
 Berger E. u. Geffcken W., 硝子の溶解速度 (817).
 Menzel H., Schulz H. u. Deckert H., $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ の生成及存在條件 (832).
 Straumanis M. u. Ievin S. A., Debye Sherrer 法による照角と格子常数の精密測定 (833).

Phil. Mag.

No. 134, Vol. 20 (1935).*

- Klemperer O., β -線に對する電子レンズの使用 (545).
 Wheatcroft E. L. E., 輝光放電の理論 (578).
 Rao C. S. S., 非電解質溶液に於ける水の構造 (I) アセトン (587).
 Reimann A. L., 清らかなるタンゲステンと酸素化タンゲステンとの間の接觸電位差 (594).
 Macfarlane A. & Harlley H., メチルアルコールに於

- ける Li の標準電極電位 (611). 「(616).」
 Pai N. G., 發煙硫酸のラマンスペクトル及構造
 Francis M. & Da-Tchang T., 放射能元素のアクチウム属の Branching Ratio (623).
 Japolsky N. S., 素粒子の理論 (II) 電磁氣旋轉及素粒子 (641).
 Preston G. D. & Bircumshaw I. L., 金屬の酸化に関する研究 (II) 銅, 眞鍮, アルミニウム-眞鍮, アルミニウム-青銅, マグネシウム及二三のマグネシウム合金 (706).
 Walke H. J., 鐵, コバルト及ニッケルの核發達 (738).
 Harper W. R., 大なるイオンに對する結合係数の理論 (740).

No. 135, Vol. 20 (1935).*

- Owen E. A. & Pickup L., 高温に於ける Al-Zn 合金の X線研究 (761).
 Newman F. H., 空氣後發光 (777).
 Beeching R., ダイヤモンドの (111) 面により生ずる電子廻折圖に関する定量的及定性的觀察 (841).
 Chinchalkar S. W., 稀土類の常磁性鹽溶液に於ける Magnetic Birefringence (866).

No. 136, Vol. 20 (1935).*

- Brindley G. W., Ni, Cu 及 Zn の原子散亂因子 (865).
 Brindley G. W. & Spiers F. W., 銅及ニッケル粉末に於ける格子歪 (882).
 Brindley G. W. & Spiers F. W., Cu-Be 合金に於ける格子歪の X線調査 (893).
 Brose H. L. & Keyston J. E., メタン分子と緩慢電子の衝突 (902).
 Hägg G. & Hyllinette A. G., Sn-Sb 及 Sn-As 系に関する X線研究 (913).
 Gemant A., Electret に関する最近の調査 (929).
 Wood W. A., 電解析出ニッケル被覆の X線による調査 (964).

- Lewis T., 電磁場理論 (1000).

- Rabbitt J. D. & Mendelssohn K., 10°K 以下の抵抗による温度測定 (1025).
 Brindley G. W. & Spiers F. W., 格子歪及光化學的着色に関する KCl 粉末の X線的及磁氣的測定 (1041).

No. 137, Vol. 20 (1935).*

- Whiddington R. & Woodroffe E. G., He, Ne 及 Ar の電子エネルギー損失 (1109).

Datta S. & Deb M., 常磁性研究 [III] 常磁性の結晶
及溶液に於ける光吸収 (1121).

Gogate D. V. & Kothari D. S., 液體金屬の表面張
力の理論 (1136).

Owen E. A. & Pickup L., Be の格子恒数 (1155).

Porter A. W., 臨界点近傍の表面張力 (1163).

Phys. Rev.

No. 8, Vol. 48 (1935).^{*}

Hetzler C. W., Boreman R. W. & Burns K., 真空中
に於ける亜鉛弧光のスペクトル (656).

Krutter H. M., 銅のエネルギー帯 (664).

Woodbridge D. B., 醋酸アルキルの反磁性 (672).

Bartberger C. L., 不飽和氣體構造のエネルギー水準
(682). Γ (684).

Loeb L. B., 酸素中の陰イオン生成のエネルギー

Bloch F. & Bradbury N. E., 単分子的電子捕獲の
機構 (689).

Bohr N., 物理的實在の量子力學的記述は完全と考へ
らるゝや (696). Γ (703).

Du Mond W. M. & Youtz J. P., 蒸發によりて沈着
せる人工的成層金屬薄膜よりの撰擇的 X 線廻折

Herzberg G. & Verleger H., 赤外寫真による CO₂ の
新らしき帶スペクトル (706).

No. 9, Vol. 48 (1935).^{*}

Koontz P. G., 重水素化ベリリウムのスペクトル
(707). Γ (714).

Price W. C. & Collins G., 酸素の遠紫外吸収スペク

Cashman R. J. & Huxford W. S., 純マグネシウム及
氣體汚染マグネシウムの光電的性質 (734).

Bonner T. W. & Brubaker W. M., 二重子によるリ
チウムの崩壊 (742).

Fox M. & Rabi I. I., リチウム, カリウム, ナトリ
ウムの核能率 (746).

Wahlin Wahlin H. B. & Reynoldes J. A., モリブデ
ンよりの陽性及陰性熱電子放出 (751).

Margenau H., スペクトル線に對する他種瓦斯の壓力
效果の理論 (755).

Frank A., Sm⁺⁺⁺ 及び Eu⁺⁺⁺ の受磁率と Sm⁺⁺⁺
の熱容量に對する結晶場の影響 (765).

Curtis H. J. R. Fricke H., コロイド溶液の高周波に
於ける電気傳導度 (775).

No. 10, Vol. 48 (1935).^{*}

Rollefson R. & Rolleson A. H., 赤外に於ける HCl
の光分散 (779). Γ (800).

Kaplan J., 窒素中の新らしき後發光スペクトル

Rudnick P., 水素のスペクトル強度の計算 (807).

Varney R. V. & Loch L. B., 氣體の光電離 (822).

No. 11, Vol. 48 (1935).^{*}

Steward W. B. & Nielsen H. H., Ge H₄ の赤外吸収
スペクトル (861).

Nielsen A. H. & Nielsen H. H., メタンの赤外吸収
帶 (864).

Johnston M. & Dennison D. M., 對稱分子の振動と
廻轉との相互作用 (868).

Lamar E. S., Sanson E. W. & Compton K. T., 核
研究用高電流イオン源 (886).

Bridgman P. W., 50,000 Kg/cm² 以下に於ける元素
の多形 (893).

Feenberg E. & Knipp J. K., 核内の力 (906).

Young L. A., 核粒子の相互作用に就て (913).

Rosen B., Désirant M. & Duchesne J., 硫黄の帶ス
ペクトル中の解離前效果 (916).

No. 12, Vol. 48 (1935).^{*}

Koontz P. G. & Watson W. W., 赤外に於ける水素
化ベリリウムのスペクトル (937).

Martin D. C., Se II のスペクトル分析 (938).

Kirkpatrick D. E. & Salaut E. O., 氣體 HF の倍調
吸収帶 (945).

Morse P. M., Young L. A. & Haurwitz E. S., 原子波
動函數とエネルギー決定用表 (948).

Cocpley M. J. & Phipps T. E., タングステン上に於
けるカリウムの表面電離 (960).

Physik. Z.

Nr. 19, Jahrg. 36 (1935).^{*}

Kappler E., ブラウン運動の肉眼による觀察につい
て (643).

Frank J., 携帯用象限電氣計 (647).

Gross B., 分極電壓測定の新裝置 (648).

Hofmann P. O., 寫真現像效果 (650).

Nr. 20, Jahrg. 36 (1935).^{*}

Jakob M. u. Fritz W., 水の蒸發熱と 202 Kg/cm² 迄
の飽和蒸氣の比容 (651).

Steiner K., 20,38°K に於ける水素の同位元素混合物の蒸気圧の時間的變化 (659).

Nr. 21, Jahrg. 36 (1935).*

Theissing H., 光電池の absolute Eichung の簡易法 (683).

Ruchheim W., 液體のラマン効果に對する分子間の作用の影響 (694).

Norling F., 重水より重水素の製法 (711).

Nr. 22/23, Jahrg. 36 (1935).*

【第十一回遠隔物理學會, 於 Stuttgart, 自 9 月 22 日至 28 日】

(I). 固體の電子及イオン傳導 (綜合講演)

Gudden B. u. Schottky W., 非金屬固體に於けるイオン及電子傳導の問題(概説) (717).

Wagner C., イオン及電子傳導の根柢たるイオン格子に於ける Fehlordnungerscheinung (721).

Hund F., 非金屬結晶格子に於ける電子運動理論(725).
de Kronig R., イオン格子に於ける電子項の問題に對する X 線分析の寄與 (729).

Pohl R. W., ハロゲン化アルカリの結晶に於ける電子傳導 (732).

(Einzelvorträge は略)

(II). 宇宙線と原子核物理学 (綜合講演).

Blackett P. M. S., 宇宙線の問題 (773).

Bothe W., 人工原子變換の手段と種類 (776).

v. Weizsäcker C. F., 原子核の構造を支配する力(779).
(Einzelvorträge は略)

(III). 雜の部 (抜粋)

Steubing W., 交叉電磁場による He 及 H のスペクトル線の新研究 (822).

Joos G. u. Böhm H., クロム明礬の吸収線スペクトルに對する重結晶水の影響 (826).

Flegler E. u. Raether H., 霧箱による氣體放電現象の研究 (829).

Renninger M., ダイアモンドの X 線の測定 (834).

Seeman H., 結晶と X 線源とを接觸せる時の X 線干涉 (837).

Kramer W., 光干涉用人工結晶格子 (841).

Suhrmann R. u. Barth G., 低温に於て凝縮せしめたる金屬鏡の電氣抵抗と反射能 (843).

Mayer H., Pt 上に於けるアルカリの單原子層(845).

Zernike F., 顯微鏡的測定に於ける Phasenkontrastverfahren. (848).

Hanle W. u. Heidenreich F., ラマン散亂光の偏光 (851). (861).

Knoll M., 電子被照射物體の荷電位と二次電子放出

Kast W., 非等方液體の透電恒數に對する場の強さ及振動數の影響 (869).

Auer H., 析出硬化の磁氣的研究 (880).

Hund F., 結晶格子内の電子の状態 (888).

Nr. 24, Jahrg. 36 (1935).*

Schottky W. u. Waibel F., Cu_2O のイオン傳導(912).

Physik. Z. Sowjet.

Heft 3, Bd. 8 (1935).*

Malinowski A. E. u. Skrynnikow K. A., 高速度電子による鹽素爆鳴瓦斯點火の可能性に就て (289).

Prikhotko A. & Ruhemann M., 固體酸素の吸収スペクトル [II] (294).

Pomper E. J., 低壓に於ける超音波の速度測定(300).
Divilkowsky M. et Filippof M., 液體に於ける高周波誘電損失の測定 (311).

Schulwas-Sorokina R. D. u. Posnowa M. W., 有方性液體の構造に對する質問に就て (319).

Ruhemann M., Lichter A. u. Komarow P., 低融點混合物の状態圖 [II] (326).

Steckel F., 17 氣壓迄の空素-一酸化炭素混合物の露點及び沸點曲線 (337).

Gei W. u. Truten I., アルカリ金屬の薄き吸着膜の光效果 (342).

Stepanoff B., 空素の準安定水準の微細構造 (352).

Bazulin P., 二三の液體中に於ける超音波の吸收(354)

Proc. Roy. Soc. [A]

No. 875, Vol. 152 (1935).

Mc Lennan J. C., 超導度及他の低温現象に關する討論(1).

Coffin C. C., 爆發性アンチモンの研究 [II]. 其の構造, 電氣傳導度及び結晶速度 (47).

Cannold F. A., 纖維消失式バイロメーターの光學裝置 (64).

Stockdale D., 金屬二元系に於ける數的關係 (81).

Darbyshire J. A. & Cooper E. R., 金屬結晶及雲母による電子廻折 (104).

Farkas A. & Farkas L., 重水素の實驗 [V] 經及重水

- 素の elementary reaction. オルソ重水素の熱轉移
並に輕水素と重水素の反應 (124). 同 [VI] プロ
トシと二重子の磁氣能率の比 (152).
- Wiley J. B., 電気放電中に於ける化學反應 [I]
Impulse Discharge の化學的影響 (158).
- Franck F. C., 雙極子能率測定に於ける Dipole
Induction と溶媒の影響 (171).
- Foord S. G. & Norris R. G. W., 増感爆發反應の
研究 [I] NO_2 により觸媒的に促進される酸素水素
の反應 (196).
- Goodeve C. F. & Taylor A. W. C., HBr の連續吸
收スペクトル (221). 「影響 (281).」
- Williams E. J., 合金の原子配置に對する熱運動の
No. 876, Vol. 152 (1935).*
- Stoddart E. M., バライタの電解による酸素製造 (273).
- Mayneord W. V. & Roe E. M. F., 二三の複雑なる
芳香族炭化水素の紫外吸収スペクトル (299).
- Melville H. W., NH_3 及 ND_3 の分解に於ける共鳴輻
射の幽閉 (299).
- Brindley G. W. & Hoare F. E., 不働氣體型イオン
を有する鹽類の反磁受磁率 [II] ハロゲン化アル
カリ (342).
- Ubbelohde A. R., 炭化水素燃焼の研究 [I] 分子構
造の影響 (354), 同 [II] 中間生成物の吸収スペク
トルと化學的性質 (378).
- Read J., 50~20X-單位の單波長X線束の Pb, Sn, Cu
及 Fe による吸収 (402).
- Payman W. & Titman H., 爆發波と衝擊波 [III]
 $\text{C}_2\text{H}_2-\text{O}_2$ 及 $\text{CO}-\text{O}_2$ の爆發始發 (418).
- * Roberts J. K., W による水素吸着 (445), W 上の
酸素吸着膜の二三の性質 (464). W 上の酸素と水
素の複合皮膜 (477).
- No. 877, Vol. 152 (1935).*
- Wilson H. A., 原子核反應のエネルギー (497).
- Richardson O. W., H^2 及分子イオン H^{2+} の基本狀
態と波動力学 (503).
- Jackson J. M. & Howarth A., 二原子分子と固體表
面とのエネルギー交換 (515).
- Levine S., 強電解質の統計力學的取扱 (529).
- Schmidt R. J. & Milverton S. W., 液體を下部から
熱する時の不安定性 (536).
- Tolansky S., 沃素の核スピンの [II] 弧光スペクトル
の微細構造と微細構造振動効果 (663).

- Stoner E. C., 自由電子受磁率の溫度影響 (672).
- Massey H. S. W. & Mohr C. B. O., 輕原子核の反應
[II] H_1^3 及 He_1^3 の結合のエネルギー (693).
- * Smithells C. J. & Ransley C. E., 金屬を通しての
氣體の擴散 [II] Al と H_2 (706).
- Ellis C. D. & Henderson W. J., 放射性磷(P^{32})の分
解のエネルギー (714).

 Rec. trav.

No. 9/10, Vol. 54 (1935).*

- Hoesflake J. M. A. et Korveze A. E., Gobelet à radon
の放射胞室によるラドン放射 (768).

No. 11, Vol. 54 (1935).*

- Meyer G., Henkes R. A. et Slooff A., 純粹の酸化炭
素製法 (797).
- Meyer G. et Slooff A., 水素とメタンの混合物中に於
ける酸化炭素の定量 (800).
- Liempt J. A. M. van, 金屬の蒸氣壓と眞空に於ける
蒸發速度 (847).
- Böeseken J. et Vermaas N., 水溶液中に於ける一分
子及二分子 diol との硝酸複合物の存在 (853).
- Getman F. H., $\text{H}_2\text{O}-\text{MgBr}_2$ 系の平衡 (866).
- van der Dussen A. A., 塵埃爆發 (873).
- Jorissen W. P., 爆發範圍 [XXVI] 爆發範圍の形と
その直徑 (I) (888).

 Rev. Sci. Instr.

No. 11, Vol. 6 (1935).*

- Barnes W. H. & Hampton W. F., 溫度可變粉末用
X線カメラ (342).
- Cuykendall T. R. & Jones M. T., 波長 $0.030 < \lambda <$
 0.215\AA なるX線用二結晶分光計 (356).
- Du Mond W. M. J. & Pickels W. M. Jr., 有機物蒸
氣ボンプを備へた大型金屬裝置に對する Knudsen
型眞空計の優秀性 (362).
- Copley M. J., Phipps T. E. & Glasser J., 分子線檢出
用電離壓力計 (371).
- Cuykendall T. R., 眞空漏洩發見にピラニー壓力計
の應用 (371). 「(372)」
- Parratt L. G., X線管の對陰極に蒸發薄膜の使用
No. 12, Vol. 6 (1935).*
- Buerger M. J., 瓦斯X線管の陰極裝置 (385).

- Parratt L. G., 二結晶X線分光計の分解能 (387).
 Beec O., 簡單なる油微壓力計 (399).
 Lark-Horvitz K., Howe J. D. & Purcell E. M., 超薄膜新製造法 (401).
 Bundy F. P. & Pool M. L., 高壓圓壩形蓄電器の組立と性能 (404).
 Saxl I. J., 線狀物質の弾性研究装置 (409).
 Beurger M. J., 結晶構造模型に必要な球に孔を穿つ新工夫 (412).
 Dana D. W., 螢光の観測 (417).
 Coop J. J., 伸長ゴム帯の荷電 (418).

Trans. Farad. Soc.

Part 10, Vol. 31 (1935).

- Ogg R. A., Jun & Polani M., 非断熱的反應及第一次化學發光 (1375).
 Ogg R. A. & Jun., イオン反應の機構, イオン置換反應熱 (1385).
 Bawn C. E. H. & Evans A. G., Na 原子と HCl 及 DCl との反應速度 (1392).
 Evans A. G. & Evans M. G., アルカリ原子とヘロゲン水素化合物間の反應機構 (1400).
 * Narayanswamy L. K., 偏光による二三の硝酸鹽の單結晶の光解離 (1411).
 Belton J. W., 三成分溶液の表面張力 (I), 水溶液 (a) NaCl 及 KCl, (b) NaCl 及 HCl の表面張力 (1413). (II) (a) エチルアルコール-水-鹽類混合物, (b) 醋酸-水-鹽類混合物の表面張力 (1420).
 Speakman J. B. & Stott E., 羊毛の酸結合量 (1425).
 Walker O. J., I_2 溶液の吸収スペクトル及溶剤の影響 (1432).
 Bircumshaw L. L., 水素の熔融アルミニウムに対する溶解度 (1439).
 Bolam T. R. & Phillips W. A., 硝酸銀水溶液に対する木炭の作用 (1443).
 Miles F. D., X線感光密度と特殊銅放射との關係及 Agfa-Laue フィルム (1452).
 Monk R. G. & Ellingham H. J. T., アルカリ錫酸鹽より錫合金の電解析出 (1460).
 March A., Electrokinetic Potential の吸着説 (1468).
 Brønsted J. N. & Nielsen R. F., 電氣傳導度の測定に於ける直流の使用 (1478).

Part 11, Vol. 31 (1935).

- Prileshajeva N. & Terenin A., 瓦斯狀金屬アルキルの光解離に於ける遊離基 (1483).
 Voet Andr., 貴金屬の電極分散 (1488).
 Gray F. W. & Cruickshank J. H., 新しい考へによる構造の反磁性研究 (1491).
 Powney J., Detergent Solution の性質 (I) 水素イオン濃度の石鹼溶液の表面張力に及ぼす影響 (1510).
 Verhock F. H., NO によりて促進された Chloral の分解 (1521), NO によりて促進されたアセトアルデヒドの分解 (1527), 同 (1533). 「(1536)」
 Bawn C. E. H., 二分子會合反應の Steric Factor
 Weiss J., 種々の金屬による H_2O_2 の觸媒的分解 (1547).
 Bell R. P., 雙極子相互作用の計算 (1557).
 Davies M. M., ニ三の酸及ピリジン中の他の溶質の傳導度 (1561). 「體 (1567)」
 Campbell A. N. & Campbell A. J. R., P_2O_5 の同素
 Hothersall A. W. & Hammond R. A. F., =ツケル析出に及ぼす酸化剤の影響 (II) クローム酸 (1574).
 Gemant A., 複合粘性の概念及其の透電體への應用 (1582).

Z. anorg. Chem.

Heft 4, Bd. 224 (1935).

- Fedotieff N. u. Kinkulsky R., 鹽化=ツケル溶液より=ツケルの電解分離 (337).
 Gruner E., アルカリ-アルミニウム-珪酸鹽の調査 (IX) 群青の珪酸鹽の部分 (351).
 Gruner E. u. Förster J., アルカリ-アルミニウム-珪酸鹽の調査 (X) 群青珪酸鹽-硫黃系 (369).
 Saldau P. u. Schamry F., Mg-Li 系の平衡狀態圖 (388).
 Kurtenacker A., Mutschin A. u. Stasiny F., Polythionat 溶液の自己分解 (399).
 Lutschninsky G. P., Ti の混合 Polyhalogenide (420).

Heft 1, Bd. 225 (1935).^x

- Kröger C. u. Fingas E., アルカリ酸化物-CaO-Al₂O₃-SiO₂-CO₂ [V] Na₂O-SiO₂-CO₂ 系に於ける安定な

る平衡及 K_2CO_3 の K_2SiO_3 に及ぼす影響の CO_2 壓 (1).

Heft 2, Bd. 225 (1935).*

Jensen K. A., 白金錯鹽 $[PtX_2Y_2]$ の異性體に於ける雙極子測定 (97).

Krzyżafski S., $AgNO_3$ 溶液より金屬鉛による Ag 析出の動力學 (151).

Deželić M., 重水及水混合物の熔融曲線 (173).

Lutschinsky G. P. u. Lichatschewa A. I., $POCl_3-SO_2-Cl_2$ 系の熱分析 (175).

Heft 3, Bd. 225 (1935).*

Leitgeb W. u. Bockemühl K., 酸化鐵混合物の磁氣的舉動に及ぼす珪酸の影響 (209).

v. Bergkamp E. S., Diborankalium 及其加水分解生成物殊に Dioxo- Diborankalium の X 線調査 (254).

Klemm L. u. Klemm W., 磁氣化學的調査 [XVIII] $K_2(B_2H_6)$ 及 $K_2(B_2H_4(OH)_2)$ (258).

Klemm W. u. Sodemann H., 磁氣化學的調査 [XIX] Kaliumpolyoxyde 及 polysulfide の磁氣的舉動 (273).

Heft 4, Bd. 225 (1935).

Eucken A. u. Schäffer K., “重水及水よりなる混合物の融解曲線”なる M. Deželić 氏の論文に就て (319).

Wolarowitsch M. P. u. Leontjewa A. A., 1400° に至る迄の溫度に於ける融成物の比容の決定 (327).

Jermolenko N. u. Nowikowa E., 鐵鹽による H_2O_2 の接觸分解 (333).

Z. Elektrochem.

Nr. 11, Bd. 41 (1935).*

Tamamushi B. u. Umezawa H., 炭素による琥珀酸の吸着と酸化 (761). 「分析 (764).」

Zintl E. u. Schneider A., リチウム-亜鉛合金の X 線 (767).

Zintl E. u. Harder A., 白金-タリウム合金の構造 (771). X 線分析 (771).

Zintl E. u. Schneider A., リチウム-アマルガムの (774).

Müller W. J., 合金の電氣化學的陽極舉動 (774).

Stelling O., 元素の電氣化學的性質と聚合状態との關係. [II] ガリウムの電解析出と溶出の際の分極關係と融點附近に於ける溫度關係に就て (779).

Neuburger M. C., カルシウムの同素體 (790).

Jander G. u. Ebert A., 多數の無關係異種電解質の

存在に於ける滴定の際に可視觀測併用の電氣傳導度法の適用に就て (790).

Bauer E. u. Brunner R., 炭酸鹽熔融物中に於ける酸素電極の舉動 (794).

Grube G. u. Heintz G., 固體に於て炭酸ベリウムと礬土よりアルミン酸ベリウムの生成 (797).

Heilmqvist A., Wulff 氏等の „PH 測定用アンチモン電極” なる論文に對する注意 (807).

Wulff P. u. Kordatzki W., 上記 Heilmqvist 氏の注意に對する返答 (807).

Nr. 12, Bd. 41 (1935).

Neumann B., Kröger C. u. Iwanowski R., 硫酸合成の際の多元觸媒としてのウアナデン酸-酸化銅-珪酸系 (821).

Kjelland J., 液體酸化第一鐵, 第二鐵混合物の酸素分離の熱力學 (834). 「度 (838).」

Makariewa S. P. u. Birukoff N. D., 電解クロムの硬 (843).

Chyzewski E. u. Skapski A., 鐵中の非金屬含有物の電氣化學的舉動と腐蝕との關係 (843).

Fehér u. Klötzer F., 過酸化水素の結晶構造 (850).

Kohlschütter H. W. u. Siecke H., 緻密分散物質に就て, 水酸化第二鐵に對する過酸化水素の作用 (851).

Neumann B. u. Sonntag A., 硝酸鹽及び硫酸鹽の分解壓 [IV], ウアナデン酸ナトリウムに就ての測定 (860).

Storfer E., 不均一系觸媒反應の基礎的研究 [II] 石墨とダイヤモンドに對する吸着 (868).

Seith W., 金屬結晶中に於ける擴散速度と原子構造 (872).

Zintl E. u. Woltersdorf G., LiAl の格子構造 (876).

Grube G., Mohr L. u. Breuning W., 二元合金の電氣傳導度と狀態圖, Li-Al (880).

Skrabal A., 再び熱力學的問題に就て (883).

Luther R., 熱力學的問題 (884).

Z. Physik

Heft 5/6, Bd. 97 (1935).*

Fleischmann R., 中性子による第二次 γ 線の發起 [II] Fe, Cu, Cd, Pb に於ける測定 (265).

Heidenreich F., ラマン散亂の偏光 (277).

Datta S. u. Bose P. C., Rb 及 Li の真空弧光スペク

トル (321). 「て (330).
Paul H. H., 水素の輝光放電に於ける陽性の層に就
Beck H., Kathodenperlenladung (376), Hg-H₂放電
中の Hg 線の乾燥による強化 (382).
Heft 7/8, Bd. 97 (1935).^{*}
Ulmann H., プンゼン焰の傳導度の直流及交流に對
する比較測定 (496).

Heft 9/10, Bd. 97 (1935).^{*}
Hörmann H., 弧光の温度配布と電子密度 (539).
Kujumzelis T. G., 硝子のラマンスペクトル (561).
Cordes H., 真空紫外に於ける沃素分子の吸収スペ
クトル (603).
Kreuchen K. H., 計數管による弱光の測定〔I〕(625).
Jacyna W., 臨界現象の新見解 (669).

Heft 11/12, Bd. 97 (1935).^{*}
Hermans J. J., イオンの移動性 (681).
Füchtbauer C. u. Schulz P., Na の主系線に對する他
瓦斯の影響 (699).

Alfvén H., 10⁻¹³ Amp. 程度の電流に對する増力器
(708). 個々の α 粒子の電離曲線の記録 (718).
Scherzer O., 光の Neutrino 説に就て (725).
Fraser R. G. J., Massey H. S. W. u. Mohr C. B. O.,
瓦斯中に於ける分子線の散亂に就て (740).
Tartakowsky P. u. Poddubny W., ヘロゲン化アルカ
リの結晶に於ける U-Zentren の性質 (765).
Jacyna W., Derewjankin S., Ohnorsky A. u. Parfentjew
T., 負凝集壓 (774).

Heft 1/2, Bd. 98 (1935).^{*}
Vegard L., 固體酸素の結晶構造 (1).
Kronjäger W., 空氣, Kr 及 Xe に於ける短波紫外線
の分散 (17).
Zelljakoff N., Stefanowsky A. u. Hurgin J., Debye の
X 線圖の干渉線の強度計算 (66).
Brüche E., 電子光學的構造像及それによる Ba-Ni 陰
極の電子放出の研究 (77).
Goetz A., Stierstadt O. u. Focke A. R., 蒸溜 Bi の結
晶性質と磁氣的異方性 (118).
Grundström B., CuII の吸収スペクトル (128).

Z. physik. Chem. [A]

Heft 3/4, Bd. 174 (1935).
Holub L., Neubert F. u. Sauerwald F., 濃厚熔融溶

液に於ける質量作用の法則の電位測定による吟味
(161). 「質溶液 (199).
Ettisch G. u. Havemann R., 理想的及び實際の蛋白
Damköhler G., 多孔性物質への氣體の吸着速度(222).
Tollert H., 電解質水溶液の粘度の研究〔II〕同族元
素に於ける spezifische Ionenviscosität と他のイオ
ン性質との比較 (239).
Sieverts A. u. Hagen H., 水素を吸蔵せる Pd-Au 及
Pd-Ag なる合金の針金の電氣抵抗 (247).
Magnus A., 分子運動論的問題としてのイオンの運
動 (262)

Eucken A. u. Bratzler K., Li の同位元素を電解分離
する試み (269). 種々の實驗條件に於ける水素同
位元素の電解分別係數 (273).
Jansen W. H., Heyes J. u. Richter C., アルカリ及ア
ルカリ土類の定量への分光分析の應用〔V〕. アル
カリの直接的光電氣計的分析 (291).

Zintle E. u. Loosen K., 鎖狀分子を持つ無機纖維た
る二硫化珪素 (301).
Zintle E. u. Haucke W., オルト硝酸 H₃NO₄ の存在
について (312).

Heft. 5, Bd. 174 (1935).
Stern A. u. Wenderlein H., ポルフィリンの光吸収
(321).
Thiessen P. A. u. Klenck J. v., 長鎖脂肪酸アルカリ
鹽類の genotypischen Umwandlung の温度と發熱
量 (335). 「度(359).
Sieverts A. u. Zapf G., 固體Pdへの D₂ 及 H₂ の溶解
Sieverts A. u. Brünig H., H₂ 吸蔵 Ta 線の電氣抵
抗 (365).

Kazanzer W. P., 赤鐵礦より瓦斯還元に係る海綿鐵
製造過程のX線的研究 (370).
Essin O. u. Matanzew A., 醋シアン化物溶液より金
屬析出の際の電極分極 (384). 「(401).
Tiselius A., Analcim へのアムモニアの收着と擴散
Reitz O. u. Bonhoeffer K. F., 成長中の有機體への
重水素の收着〔II〕 (424).
Brauer G., 原子狀沃素と石英硝子との反應 (435).
Kilpi S., 二鹽基酸の階段的滴定 (441).
Papkov S., 有機液體の粘性と構造 (445).
^{*} Ablesowa K. u. Rogin-sky S., 水素化觸媒への瓦
斯の促進作用 (449).

Schjanberg E., 二三のクロトン酸エステルアルカリ性縮化 (465).

Heft 1/2, Bd. 175 (1935).

Kuings W., 溶液中の線状の Zwitterion の形と透電的挙動 (1). 「吸収研究 (17).

Bjornstahl V., 磁場における mesomorphen 液体の

Stern A. u. Molvig H., ゴルフィリンの螢光 (38).

Halla F., A (固)+B(固)=AB(固)型の反応における自由エネルギーの變化の決定方法と白雲石問題への應用 (63).

Hrynakowski K. u. Szmyt M., 互に融け合はざる二成分化合物を含む三成分系に於ける固-液平衡關係 (III) (83).

Holst G., 酸化還元電壓 (II) 光電的吸光度測定に依る連続酸化還元平衡の研究 (99).

Stackelberg M. v., Schorrenberg E., Paulus R. u. Spiess K. F., Al_4C_3 と Al_6C_3N (127).

Stackelberg M. v. u. Spiess K. F., Al_6C_3N の構造 (140). 「化学 (164).

Günther P., Meyer R. u. Müller-Skjold F., N_2H の熱

Z. physik. Chem. [B]

Heft 2/3, Bd. 30 (1935).

Eucken A. u. Jacks H., 音響分散測定に基く混合瓦斯中の氣體分子の内部振動の衝突による活性化 (85).

Spacu G. u. Popper E., 鹽類水溶液の屈折計的研究, $BaCl_2+KCl$ 系 (113). 「(117).

Straumanis M. u. Brakis N., Zn-Cd 共融物の構造

Straumanis M., 金屬蒸氣中に於ける金屬結晶の成長 (132).

Hertel E. u. Dumont E., 反應能力と雙極子能率 (139), 櫻田氏の論文“雙極子會合に於ける Zweier 及 Dreierkomplexe の同時的生成”について (149).

Balarew D. u. Christoforowa W., 表面擾亂の眞の結晶系内部への傳達 (V) (152).

Steurer E., Billroth 氏の論文“ベンゼン置換體の光吸收 (VI)”について (167).

Wadano M., Hess K. u. Trogus C., 纖維束に於ける不均一系反應に對する媒質の影響, セルロイド生成の化學 (II) (159).

Wadano M., Trogus C. u. Hess K., 纖維束に於ける觸媒反應, 固體 Substrat と液體觸媒の不均一系觸媒反應に對する寄與, セルロイド生成の化學

(III) (183).

Hess K., Trogus C. u. Wadano M., ニトロセルロースと l-Campher 及 dl-Campher との Verampfung, セルロイド生成の化學 (IV) (232).

Heft 4, Bd. 30 (1935).

Clausius K. u. Bartholomé E., 凝縮重水素の熱的性質 (237), 重水素のエントロピー (258).

Gutschmidt H. u. Cluius K., COS 及 SiH_4 の酸化に於ける爆發限界 (265).

* Hedvall J. A. u. Hedin R., 鐵磁性變化と觸媒活性, (IV) Ni による CO と C_2H_4 の水素化及び Heustler 合金 ($MuAlCu_2$) による CO より CO_2 の生成 (280).

Wirtz K., 重水素とアムモニアの交換平衡 (289).

Burkard O., ラマン效果の研究 (XLIX), PCl_3+PBr_3 なる混合物 (298).

Kohlrausch K. W. F., ラマン效果の研究, (L) ベンゼンの振動スペクトル (305).

新 刊 書

Glasstone S. & Hickling A.-Electrolytic Oxidation and Reduction: Inorganic and Organic. pp. 420, 1935, ¥ 21.00.

le Blanc M.-Ergebnisse der angewandten physikalischen Chemie. Bd. 3, pp. 240, 1935, ¥ 22.00.

Laugenbeck W.-Die organische Katalysatoren u. ihre Beziehungen zu den Fermenten. J. Springer, Berlin, R. M. 7.50.

Meissner W.-Elektronenleitung. Galvanomagnetische, thermoelektrische u. verwandte Effekte. (Handb. d. Experimentalphysik, Bd. 11, Tl. 2) Leipzig 1935, ¥ 44.00.

Newton F. J.-A Text-Book of Physical Chemistry, Vol. II. pp. 483, Charles Griffin & Co. Ltd., London 1935, ¥ 20.40.

Sutherland G. B. B. M.-Infra-Red and Raman Spectra. (Methuen Monographs on Physical Subjects Series) pp. 112, 1935, ¥ 2.25.

Walter A.-Applications of Electrochemistry, Vol. II, Applications. pp. 545, John Wiley & Sons Inc., U. S. A., ¥ 17.25.

Weiser H. B.-Inorganic Colloid Chemistry, Vol. II. J. Wiley & Sons Inc., New York 1935, \$ 4.75.